Les propriétés physiques et les propriétés chimiques

Comment les scientifiques décrivent la matière





Les propriétés physiques

- Toute propriété que l'on peut observer ou mesurer SANS avoir à créer une nouvelle substance.
- On utilise nos 5 sens pour déterminer les propriétés physiques d'un objet.
- 1. La vue
- 2. Le touché
- 3. L'odorat
- 4. Le goût
- 5. L'ouïe



Propriétés physiques qualitatives et quantitatives

Quantitative

Propriété physique qui peut être mesurée.

Qualitative

Propriété physique qui peut être décrite, mais pas mesurée.



Exemples de propriétés physiques quantitatives

- ⇒ Température de fusion
- ⇒ Viscosité
- ⇒ Solubilité
- ⇒ Conductivité électrique
- ⇒ Conductivité thermique
- ⇒ Température d'ébullition
- ⇒ Masse Volumique



Exemples de propriétés physiques qualitatives

- ⇒ Couleur
- **⇒** Texture
- ightharpoonup Goût (ne pas faire cela dans le laboratoire)
- ⇒ Odeur
- ⇒ État de Matière
- ⇒ Forme des Cristaux
- ⇒ Malleabilité
- ⇒ Ductilité



Les propriétés chimiques

 Décrivent le comportement d'une substance lorsqu'elle prend part à une réaction chimique

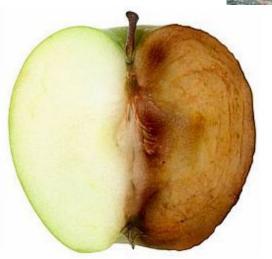
 Une propriété qui peut produire une nouvelle substance



- Réaction qui produit de l'eau
- Supporte la combustion (tout ce qui brûle)
- La décomposition
- La corrosion
- L'inflammabilité (ce qui prend feu facilement avec peu d'effort)
- Réaction avec l'oxygène







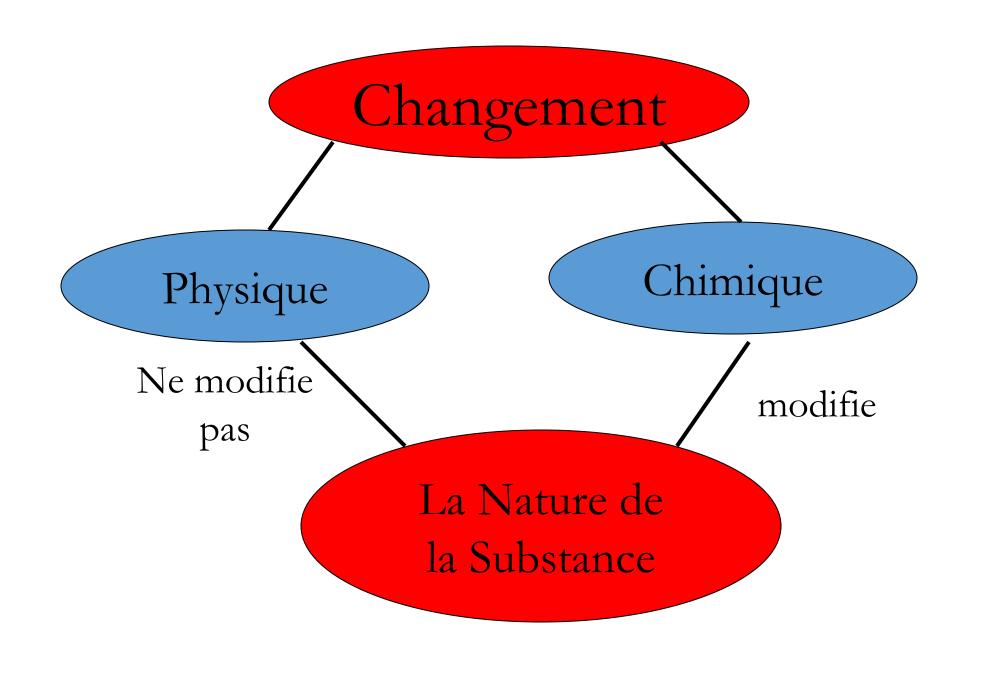


Les changements physiques et chimiques



Les Changements ©

•Tout la matière subit (undergoes) les changements chimiques et physiques



N'oubliez pas!

Changement Changement Chimique - Une nouvelle - Une nouvelle substance est substance n'est produite pas produite

Indices de changement physique

1. Changement de forme

2. Changement de phase (état)

Les Changements Physiques



• Si on peut <u>renverser</u> le changement, c'est un changement physique.

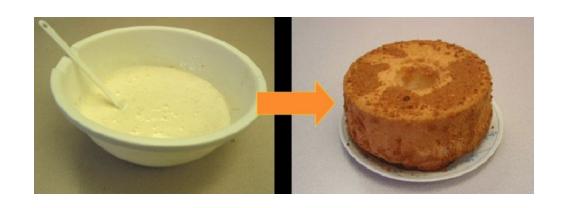
• Ex: L'eau + sel = l'eau salée

• MAIS: Pour renverser le changement, on peut bouillir l'eau et séparer l'eau et le sel

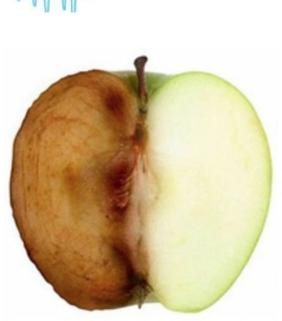
• © * CHANGEMENT PHYSIQUE * ©

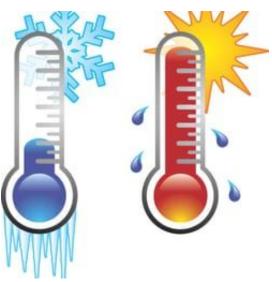
7 indices de Changement Chimique

- 1. Il y a production ou absorption de chaleur.
- 2. La substance utilisé au début de la réaction a été utilisé.
- 3. Une nouvelle couleur apparaît.
- 4. La couleur initiale disparaît.



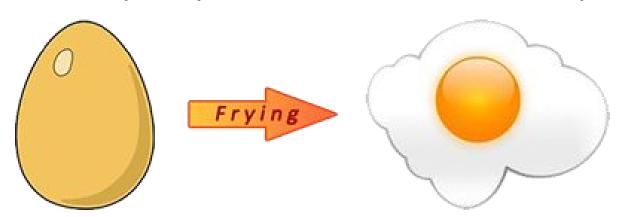






7 indices de Changement Chimique

- 5 Création d'un nouveau matériel ayant de nouvelles propriétés.
- 6 Des bulles de gaz apparaissent dans un liquide.
- 7 Un précipité est formé dans une liquide.







Carlos utilise chaque date, n'importe la goutte de la pizza.

- ⇒ Il y a production ou absorption de chaleur.
- ⇒ Le matériau de départ est utilisé.
- ⇒ Une nouvelle couleur apparaît.
- ⇒ Une couleur de départ disparaît.
- ⇒ Il se forme un matériel ayant de nouvelles propriétés.
- ⇒ Des bulles de gaz apparaissent dans un liquide.
- ⇒ Il se forme des grains d'un précipité dans un liquide.

